RICERCHE SOPRA GLI ETERI; DI I. A. WANKLYN (1).

Facendo agire il sodio in piccoli tubi chiusi sopra gli eteri degli acidi grassi (acetato etilico, acetato amilico, butirrato etilico, valerianato etilico) e degli acidi aromatici (benzoato etilico), l'Autore non ha trovato idrogeno tra i prodotti essenziali della reazione: mentre secondo Geuther, Frankland e Duppa dovrebbe svilupparsi 1 atomo di idrogeno per ogni atomo di sodio usato.

Per l'azione del sodio sopra l'acetato etilico i tre citati Autori (G. F. D.) ottennero come prodotto principalissimo un corpo $= C^6H^9O^5Na$, che secondo Wanklyn resulta dalla combinazione di 3 equivalenti di acetile ed 1 di sodio $= \left.\begin{matrix}(C^2H^3O)^3\\ Na\end{matrix}\right\}$ triacetiluro di sodio e si formerebbe secondo l'equazione:

$$3\left(\left.\begin{matrix}C^2H^3O\\ C^2H^5\end{matrix}\right\} O\right) + Na^4 = 3\left(\left.\begin{matrix}C^2H^5\\ Na\end{matrix}\right\} O\right) + \left.\begin{matrix}(C^2H^3O)^3\\ Na\end{matrix}\right\}.$$

Geuther ha già descritto il triacetiluro d'idrogeno, il

(1) *Annalen der Chemie und Pharmacie*, B. 149, s. 45-49, Januar 1869.

quale per l'azione degli acidi si trasforma (metamorfosi molto interessante) in alcool ed acetone:

$$\left.\begin{matrix} C^2H^3O \\ C^2H^3O \\ C^2H^3O \\ H \end{matrix}\right\} + H^2O = \left.\begin{matrix} C^2H^3O \\ C^2H^5 \end{matrix}\right\} + C^2H^6O + CO^2$$

Il triacetiluro di idrogeno si ottiene dal corrispondente composto sodico per mezzo dell'acido acetico: e a tutti e due questi composti si può attribuire la struttura espressa dallo schema

$$\begin{matrix} C^2H^3O \\ C^2H^3 \\ \\ \\ C^2H^3 \\ H \end{matrix} \begin{matrix} | \\ O \\ | \end{matrix} \begin{matrix} | \\ O \\ | \end{matrix} = \text{Triacetiluro d'idrogeno}$$

diversamente bisognerebbe ammettere che il sodio (e l'idrogeno) fosse trivalente; $(C^2H^3O)^3 Na'''$ ciò che non è in alcun modo ammissibile.